

Инструкция к выполнению лабораторной работы № 1

Изучение химического равновесия реакции

1. Открыть презентацию «Лабораторная работа № 1.pdf» в разделе «Химическое и фазовое равновесие»
2. Написать отчет по лабораторной работе «Изучение химического равновесия реакции».

Отчет должен включать:

- название лабораторной работы;
- цель работы;
- реактивы и оборудование;
- ход работы;
- расчеты (вычислить равновесные концентрации йода, хлорида железа (III), хлорида железа (II), иодида калия). По вычисленным равновесным концентрациям веществ рассчитать константу равновесия).
- вывод.

3. Посмотреть видео (опыт № 1: взаимодействие растворов хлорида железа и иодида калия), опыт № 2 (взаимодействие йода с раствором тиосульфата натрия) для понимания сути изучаемого процесса.

Опыт № 1 иллюстрирует взаимодействие исходных веществ изучаемой реакции.

Опыт № 2 иллюстрирует взаимодействие йода с тиосульфатом натрия (данная реакция протекает при титровании).

4. В презентации включены фотографии, проведенного на кафедре эксперимента, которые необходимо использовать для вычислений равновесных концентраций и константы равновесия.

5. Отчет загрузить в форум «Отчет по лабораторной работе».